

Process and lacquer for the production of scratch-resistant coatings

Patent Number: ☐ 746366

Publication date: 1988-05-24

Inventor(s): PHILIPP GOTTFRIED (DE); SCHMIDT HELMUT (DE)

Applicant(s): FRAUNHOFER GES FORSCHUNG (DE)

Requested Patent: ☐ DE3407087

Application Number: US19860839916 19860317

Priority Number(s): DE19843407087 19840227

IPC Classification:

EC Classification: C09D183/14, C08G77/58

Equivalents: ☐ DK171972B, ☐ DK86985, ☐ EP0171493, B1, ☐ ES8603927, GR850476,
☐ JP60190473, NO175865B, NO175865C

Abstract

To produce scratch-resistant coatings, a lacquer which has been obtained by hydrolytic polycondensation of at least one titanium or zirconium compound, at least one organofunctional silane and, if appropriate, at least one inorganic oxide component is applied to a substrate and the resulting coating is hardened by heating.

Data supplied from the **esp@cenet** database - I2



DEUTSCHES
PATENTAMT

②1 Aktenzeichen: P 34 07 087.7
②2 Anmeldetag: 27. 2. 84
④3 Offiziellgungstag: 5. 9. 85

DE 3407087 A1

⑦1 Anmelder:

Fraunhofer-Gesellschaft zur Förderung der
angewandten Forschung e.V., 8000 München, DE

⑦4 Vertreter:

Schmied-Kowarzik, V., Dr., 8000 München;
Dannenberg, G., Dipl.-Ing., 6000 Frankfurt;
Weinhold, P., Dipl.-Chem. Dr., 8000 München; Gudel,
D., Dr.phil.; Schubert, S., Dipl.-Ing., 6000 Frankfurt;
Barz, P., Dipl.-Chem. Dr.rer.nat., Pat.-Anw., 8000
München

⑦2 Erfinder:

Philipp, Gottfried, Dr., 8702 Kist, DE; Schmidt,
Helmut, Dr., 8706 Höchberg, DE

Prüfungsantrag gem. § 44 PatG ist gestellt

⑤4 Verfahren und Lack zur Herstellung von kratzfesten Beschichtungen

Zur Herstellung von kratzfesten Beschichtungen bringt
man einen Lack, der erhalten worden ist durch hydrolytische
Polykondensation mindestens einer Titan- oder Zirkonver-
bindung, mindestens eines organofunktionellen Silans und
gegebenenfalls mindestens einer anorganischen Oxidkom-
ponente, auf ein Substrat auf und härtet den erhaltenen
Überzug durch Erhitzen.

DE 3407087 A1

P A T E N T A N S P R Ü C H E

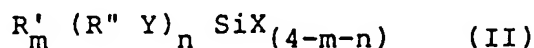
1. Verfahren zur Herstellung von kratzfesten Beschichtungen,
 5 dadurch g e k e n n z e i c h n e t, daß man einen Lack,
 der erhalten worden ist durch hydrolytische Vorkonden-
 sation von

a) mindestens einer im Reaktionsmedium löslichen Titan-
 oder Zirkonverbindung der Formel I



in der M Titan oder Zirkon bedeutet und R Halogen, Hy-
 droxy, Alkoxy, Acyloxy oder einen Chelatliganden dar-
 stellt;

b) mindestens einem organofunktionellen Silan der Formel
 II



in der R' Alkyl oder Alkenyl bedeutet, R'' Alkylen oder
 Alkenylen darstellt, wobei diese Reste durch Sauer-
 stoff- oder Schwefelatome oder -NH-Gruppen unterbro-
 chen sein können, X Wasserstoff, Halogen, Hydroxy, Alk-
 oxy, Acyloxy oder die Gruppe $-NR'''_2$ (R''' = Wasserstoff
 und/oder Alkyl) bedeutet, Y Halogen oder eine gegeb-
 enfalls substituierte Amino-, Amid-, Aldehyd-, Alkyl-
 carbonyl-, Carboxy-, Mercapto-, Cyano-, Alkoxy-, Alk-
 oxycarbonyl-, Sulfonsäure-, Phosphorsäure-, Acryloxy-,
 Methacryloxy-, Epoxy- oder Vinylgruppe ist, m und n
 den Wert 0, 1, 2 oder 3 haben, wobei $m + n$ den Wert 1,
 2 oder 3 hat;

und gegebenenfalls

c) mindestens einem im Reaktionsmedium löslichen, schwer-
 flüchtigen Oxid eines Elementes der Hauptgruppen Ia
 bis Va oder der Nebengruppen IVb oder Vb des Perioden-
 systems, mit Ausnahme von Titan und Zirkon, oder min-

destens einer im Reaktionsmedium löslichen, unter den
Reaktionsbedingungen ein schwerflüchtiges Oxid bil-
denden Verbindung eines dieser Elemente;

mit einer geringeren Wassermenge als der zur vollständi-
gen Hydrolyse der hydrolysierbaren Gruppen stöchiome-
trisch erforderlichen Menge, gegebenenfalls in Gegen-
wart eines Kondensationskatalysators, und anschließende
Weiterkondensation durch Zugabe mindestens der Wasser-
menge, die zur Hydrolyse der verbliebenen hydrolysier-
baren Gruppen erforderlich ist, sowie gegebenenfalls
eines Kondensationskatalysators, wobei, bezogen auf
die Gesamt-Molzahl der Ausgangskomponenten, 5 bis 70 Mol-%
der Komponente (a), 30 bis 95 Mol-% der Komponente (b)
und 0 bis 65 Mol-% der Komponente (c) verwendet worden
sind,

auf ein Substrat aufbringt und härtet.

2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß
zur Herstellung des Lacks, bezogen auf Gesamt-Molzahl
der Ausgangskomponenten, 20 bis 40 Mol-% der Komponente
(a), 40 bis 80 Mol-% der Komponente (b) und höchstens
40 Mol-% der Komponente (c) verwendet worden sind.

3. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet,
daß die Weiterkondensation in Gegenwart eines sauren
oder basischen Kondensationskatalysators durchgeführt
worden ist.

4. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch
gekennzeichnet, daß die zur Vorkondensation eingesetzte
Wassermenge mittels feuchtigkeitshaltiger Adsorbentien,
wasserhaltiger organischer Lösungsmittel oder Salzhy-
draten eingetragen worden ist.

5. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch

gekennzeichnet, daß man die aufgetragene Lackschicht durch Wärmebehandlung bei einer Temperatur bis 150°C, vorzugsweise 60 bis 130°C, härtet.

6. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß man dem Lack übliche Lackadditive, wie organische Verdünnungsmittel, Verlaufmittel, Färbemittel, UV-Stabilisatoren, Füllstoffe, Viskositätsregler oder Oxidationsinhibitoren, einverleibt.

7. Mit einer kratzfesten Beschichtung versehene Substrate, erhältlich nach dem Verfahren eines der Ansprüche 1 bis 6.

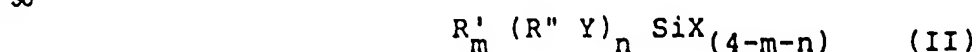
8. Lack für kratzfeste Beschichtungen, dadurch gekennzeichnet, daß er erhalten worden ist durch hydrolytische Vorkondensation von

a) mindestens einer im Reaktionsmedium löslichen Titan- oder Zirkonverbindung der Formel I



in der M Titan oder Zirkon bedeutet und R Halogen, Hydroxy, Alkoxy, Acyloxy oder einen Chelatliganden darstellt;

b) mindestens einem organofunktionellen Silan der Formel II



in der R' Alkyl oder Alkenyl bedeutet, R'' Alkylen oder Alkenylen darstellt, wobei diese Reste durch Sauerstoff- oder Schwefelatome oder -NH-Gruppen unterbrochen sein können, X Wasserstoff, Halogen, Hydroxy, Alkoxy, Acyloxy oder die Gruppe -NR'''₂ (R''' = Wasserstoff und/oder Alkyl) bedeutet, Y Halogen oder eine gegebenenfalls substituierte Amino-, Amid-, Aldehyd-, Alkyl-

carbonyl-, Carboxy-, Mercapto-, Cyano-, Alkoxy-,
Alkoxycarbonyl-, Sulfonsäure-, Phosphorsäure-,
5 Acryloxy-, Methacryloxy-, Epoxy- oder Vinylgruppe
ist, m und n den Wert 0, 1, 2 oder 3 haben, wobei
m + n den Wert 1, 2 oder 3 hat;
und gegebenenfalls

- 10 c) mindestens einem im Reaktionsmedium löslichen, schwer-
flüchtigen Oxid eines Elementes der Hauptgruppen
Ia bis Va oder der Nebengruppe IVb oder Vb des Perio-
densystems, mit Ausnahme von Titan und Zirkon. oder
mindestens einer im Reaktionsmedium löslichen, unter
15 den Reaktionsbedingungen ein schwerflüchtiges Oxid
bildenden Verbindung eines dieser Elemente;

mit einer geringeren Wassermenge als der zur vollständi-
gen Hydrolyse der hydrolysierbaren Gruppen stöchiome-
trisch erforderlichen Menge, gegebenenfalls in Gegen-
20 wart eines Kondensationskatalysators, wobei, bezogen
auf die Gesamt-Molzahl der Ausgangskomponenten 5 bis
70 Mol-% der Komponente (a), 30 bis 95 Mol-% der Kom-
ponente (b) und 0 bis 65 Mol-% der Komponente (c) ver-
25 wendet worden sind.

9. Lack nach Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, daß er
durch Zugabe mindestens der Wassermenge, die zur Hydro-
lyse der verbliebenen hydrolysierbaren Gruppen erforder-
30 lich ist, sowie gegebenenfalls eines Kondensations-
katalysators weiterkondensiert worden ist.

10. Lack nach Anspruch 8 oder 9, dadurch gekennzeichnet,
daß er übliche Lackadditive, wie organische Verdünnungs-
35 mittel, Verlaufmittel, Färbemittel, UV-Stabilisatoren,
Füllstoffe, Viskositätsregler oder Oxidationsinhibitoren
enthält.

PATENTANWÄLTE

DR. V. SCHMIED-KOWARZIK · DR. P. WEINHOLD · DR. P. BARZ · MÜNCHEN
DIPL.-ING. G. DANNENBERG · DR. D. GÜDEL · DIPL.-ING. S. SCHUBERT · FRANKFURT

ZUGELASSENE VERTRETER BEIM EUROPÄISCHEN PATENTAMT

3407087

SIEGFRIEDSTRASSE 8
8000 MÜNCHEN 40
TELEFON: (089) 335024 + 335025
TELEGRAMME: WIRPATENTE
TELEX: 5215679

84/17385 ISC

FRAUNHOFER-GESELLSCHAFT zur Förderung
der angewandten Forschung e. V.

Leonrodstr. 54
8000 München 19

VERFAHREN UND LACK ZUR HERSTELLUNG VON KRATZFESTEN BESCHICHTUNGEN

VERFAHREN UND LACK ZUR HERSTELLUNG VON KRATZFESTEN BESCHICHTUNGEN

5

Zahlreiche Gegenstände müssen mit kratzfesten Beschichtungen versehen werden, da ihre Kratzempfindlichkeit keinen praktischen Einsatz oder nur kurze Einsatzzeiten ermöglicht. Die bekannten kratzfesten Beschichtungsmaterialien
10 bringen zumeist keine ausreichende Verbesserung, da sie entweder nicht kratzbeständig genug sind oder aber keine ausreichende Haftung bei geeigneter Schichtdicke auf dem Substrat besitzen. Daneben sind oft lange Aushärtungszeiten erforderlich.

15

Ziel der Erfindung ist es daher, ein Verfahren und einen Lack zur Herstellung von Beschichtungen bereitzustellen, die hohe Kratzbeständigkeit und Haftfestigkeit auf dem Substrat bei gleichzeitig guten optischen Eigenschaften,
20 insbesondere Transparenz, aufweisen.

Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung von kratzfesten Beschichtungen, das dadurch gekennzeichnet ist, daß man einen Lack, der erhalten worden ist durch hydrolytische Vorkondensation von
25

- a) mindestens einer im Reaktionsmedium löslichen Titan- oder Zirkonverbindung der Formel I

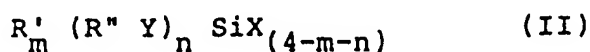
30



in der M Titan oder Zirkon bedeutet und R Halogen, Hydroxy, Alkoxy, Acyloxy oder einen Chelatliganden darstellt;

35

- b) mindestens einem organofunktionellen Silan der Formel II



in der R' Alkyl oder Alkenyl bedeutet, R'' Alkylen oder Alkenylen darstellt, wobei diese Reste durch Sauerstoff-

oder Schwefelatome oder -NH-Gruppen unterbrochen sein können, X Wasserstoff, Halogen, Hydroxy, Alkoxy, Acyloxy oder die Gruppe $-NR''_2$ (R'' = Wasserstoff und/oder Alkyl) bedeutet, Y Halogen oder eine gegebenenfalls substituierte Amino-, Amid-, Aldehyd-, Alkylcarbonyl-, Carboxy-, Mercapto-, Cyano-, Alkoxy-, Alkoxycarbonyl-, Sulfonsäure-, Phosphorsäure-, Acryloxy-, Methacryloxy-, Epoxy- oder Vinylgruppe ist, m und n den Wert 0, 1, 2 oder 3 haben, wobei m + n den Wert 1, 2 oder 3 hat;

und gegebenenfalls

mindestens einem im Reaktionsmedium löslichen, schwerflüchtigen Oxid eines Elementes der Hauptgruppen Ia bis Va oder der Nebengruppen IVb oder Vb des Periodensystems, mit Ausnahme von Titan und Zirkon, oder mindestens einer im Reaktionsmedium löslichen, unter den Reaktionsbedingungen ein schwerflüchtiges Oxid bildenden Verbindung eines dieser Elemente;

mit einer geringeren Wassermenge als der zur vollständigen Hydrolyse der hydrolysierbaren Gruppen stöchiometrisch erforderlichen Menge, gegebenenfalls in Gegenwart eines Kondensationskatalysators, und anschließende Weiterkondensation durch Zugabe mindestens der Wassermenge, die zur Hydrolyse der verbliebenen hydrolysierbaren Gruppen erforderlich ist, sowie gegebenenfalls eines Kondensationskatalysators, wobei, bezogen auf die Gesamt-Molzahl der Ausgangskomponenten, 5 bis 70 Mol-% der Komponente (a), 30 bis 95 Mol-% der Komponente (b) und 0 bis 65 Mol-% der Komponente (c) verwendet worden sind,

auf ein Substrat aufbringt und härtet.

Gegenstand der Erfindung sind ferner die auf diese Weise mit kratzfesten Beschichtungen versehenen Substrate und die durch Vorkondensation bzw. Weiterkondensation erhältlichen Lacke.

In den vorstehenden Formeln (I) und (II) können mehrmals vorhandene Reste R, R', R'', R''' , X bzw. Y bei einer Verbindung jeweils die gleiche oder unterschiedliche Bedeutung haben.

Die Alkylreste bedeuten z.B. geradkettige, verzweigte oder cyclische Reste mit 1 bis 10 Kohlenstoffatomen und insbesondere niedere Alkylreste mit 1 bis 6, vorzugsweise 1 bis 4 Kohlenstoffatomen. Spezielle Beispiele sind Methyl, Ethyl, n-Propyl, Isopropyl, n-Butyl, sek.-Butyl, tert.-Butyl, Isobutyl, n-Pentyl, n-Hexyl und Cyclohexyl.

Die Alkenylreste sind z.B. geradkettige, verzweigte oder cyclische Reste mit 2 bis 10 Kohlenstoffatomen und insbesondere niedere Alkenylreste, wie Vinyl, Allyl und 2-Butenyl.

Die Alkoxy-, Acyloxy-, Alkylen-, Alkenylen-, Alkylamino-, Dialkylamino-, Alkylcarbonyl-, Alkoxycarbonyl- und die substituierten Aminoreste oder Amidreste leiten sich z.B. von den vorstehend genannten Alkyl- und Alkenylresten ab. Spezielle Beispiele sind Methoxy, Ethoxy, n- und i-Propoxy, n-, sek.- und tert.-Butoxy, Isobutoxy, B-Methoxyethoxy, Acetyloxy, Propionyloxy, Monomethylamino, Monoethylamino, Dimethylamino, Diethylamino, Ethylen, Propylen, Butylen, Methylcarbonyl, Ethylcarbonyl, Methoxycarbonyl und Ethoxycarbonyl.

30

Die genannten Reste können gegebenenfalls übliche Substituenten tragen, z.B. Halogenatome, niedere Alkylreste, Hydroxy-, Nitro- oder Aminogruppen.

Unter den Halogenen sind Fluor, Chlor und Brom bevorzugt und Chlor besonders bevorzugt.

Spezielle Beispiele für Titan- oder Zirkonverbindungen (a) sind TiCl_4 , ZrCl_4 , $\text{Ti}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$, $\text{Ti}(\text{OC}_3\text{H}_7)_4$.

5 Diese Silane sind zum Teil Handelsprodukte oder sie lassen
sich nach bekannten Methoden herstellen; vgl. W. Noll,
"Chemie und Technologie der Silicone", Verlag Chemie GmbH,
Weinheim/Bergstrasse (1968).

10 Anstelle der monomeren Ausgangssilanen (b) können gegebe-
nenfalls auch vorkondensierte, im Reaktionsmedium lösliche
Oligomere dieser Silane eingesetzt werden; d.h. geradket-
tete oder cyclische, niedermolekulare Teilkondensate (Poly-
organosiloxane) mit einem Kondensationsgrad von z.B. etwa
15 2 bis 100.

Als Komponente (c) werden im Reaktionsmedium lösliche,
schwerflüchtige Oxide oder derartige schwerflüchtige Oxide
bildende Verbindungen von Elementen der Hauptgruppen Ia
20 bis Va oder der Nebengruppen IVb oder Vb des Periodensys-
tems eingesetzt. Vorzugsweise leitet sich die Komponente
(c) von folgenden Elementen ab: Na, K, Mg, Ca, B, Al,
Si, Sn, Pb, P, As, Sb und/oder V, wobei B, Al, Si, Sn
und P besonders bevorzugt sind.

25 Unter den schwerflüchtigen Oxiden sind B_2O_3 , P_2O_5 und
 SnO_2 besonders bevorzugt.

Im Reaktionsmedium lösliche, schwerflüchtige Oxide bilden-
30 de Verbindungen sind z.B. anorganische Säuren, wie Phos-
phorsäure und Borsäure, sowie deren Ester. Ferner eignen
sich z.B. Halogenide, wie $SiCl_4$, $HSiCl_3$, $SnCl_4$ und PCl_5 ,
und Alkoxide, wie NaOR, KOR, $Ca(OR)_2$, $Al(OR)_3$, $Si(OR)_4$,
 $Sn(OR)_4$ und $VO(OR)_3$, wobei sich R von niederen Alkoholen,
35 wie Methanol, Ethanol, Propanol oder Butanol, ableitet.
Weitere verwendbare Ausgangsverbindungen sind entsprechende
Salze mit flüchtigen Säuren, z.B. Acetate, wie Silicium-
tetraacetat, basische Acetate, wie basisches Bleiacetat,
und Formiate.

Vorzugsweise verwendet man zur Herstellung des Lacks 20 bis 40 Mol-% der Komponente (a), 40 bis 80 Mol-% der Komponente (b) und höchstens 40 Mol-% der Komponente (c).

Zur Herstellung des Lacks werden die Ausgangskomponenten im gewünschten Mischungsverhältnis mit einer geringeren Wassermenge als der zur vollständigen Hydrolyse aller
10 eingesetzten hydrolysierbaren Gruppen stöchiometrisch erforderlichen Menge vorkondensiert. Diese unterstöchiometrische Wassermenge wird vorzugsweise so zudosiert, daß lokale Überkonzentrationen vermieden werden. Dies gelingt z.B. durch Eintragen der Wassermenge in das Reak-
15 tionsgemisch mit Hilfe von feuchtigkeitsbeladenen Adsorbentien, z.B. Kieselgel oder Molekularsieben, wasserhaltigen organischen Lösungsmitteln, z.B. 80-prozentigem Ethanol, oder Salzhydraten, z.B. $\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$.

20 Vorzugsweise erfolgt die Vorkondensation in Gegenwart eines Kondensationskatalysators, jedoch in Abwesenheit eines organischen Lösungsmittels. Gegebenenfalls kann jedoch ein mit Wasser zumindest teilweise mischbares organisches Lösungsmittel angewandt werden, z.B. ein aliphatischer Alkohol, wie Ethanol, Propanol, Isopropanol oder
25 Butanol, ein Ether, wie Dimethoxyethan, ein Ester, wie Dimethylglykolacetat, oder ein Keton, wie Aceton oder Methylethylketon. Eventuell während der Vorkondensation zugesetztes oder gebildetes Lösungsmittel wird vorzugsweise
30 nicht abgedampft, sondern das Reaktionsgemisch wird als solches zur Weiterkondensation eingesetzt.

Als Kondensationskatalysatoren eignen sich Protonen oder Hydroxylionen abspaltende Verbindungen und Amine. Spezielle Beispiele sind organische oder anorganische Säuren,
35 wie Salzsäure, Schwefelsäure, Phosphorsäure, Ameisensäure oder Essigsäure, sowie organische oder anorganische Basen, wie Ammoniak, Alkali- oder Erdalkalimetallhydroxide, z.B. Natrium-, Kalium- oder Calciumhydroxid, und im Reaktions-

medium lösliche Amine, z.B. niedere Alkylamine oder Alkanolamine. Hierbei sind flüchtige Säuren und Basen, insbesondere Salzsäure, Ammoniak und Triethylamin, besonders bevorzugt. Die Gesamt-Katalysatorkonzentration kann z.B. bis zu 3 Mol/Liter betragen.

Die Vorkondensation wird üblicherweise bei Temperaturen von Raumtemperatur bis 100°C, vorzugsweise bei Raumtemperatur durchgeführt. Bei Verwendung eines organischen Lösungsmittels kann die Vorkondensation auch bei Temperaturen bis zur Siedetemperatur des Lösungsmittels erfolgen, wird jedoch auch hier vorzugsweise bei Raumtemperatur durchgeführt.

Gegebenenfalls kann man zunächst eine oder mehrere Ausgangskomponenten oder einen Teil einer, mehrerer oder aller Ausgangskomponenten vorkondensieren, dann die restlichen Ausgangskomponenten zumischen und anschließend nach dem Verfahren der Vorkondensation oder Weiterkondensation cokondensieren.

Die Vorkondensation wird soweit geführt, daß das entstehende Vorkondensat noch flüssige Konsistenz hat. Da der erhaltene Vorkondensatlack hydrolyseempfindlich ist, muß er unter Feuchtigkeitsausschluß aufbewahrt werden.

Die anschließende hydrolytische Weiterkondensation des Vorkondensats erfolgt in Gegenwart mindestens der Wassermenge, die zur Hydrolyse der noch verbliebenen hydrolysierbaren Gruppen stöchiometrisch erforderlich ist, vorzugsweise jedoch mit einer überstöchiometrischen Wassermenge. In einer aus praktischen Gründen bevorzugten Ausführungsform wird zur Weiterkondensation die Wassermenge eingesetzt, die zur vollständigen Hydrolyse der ursprünglich eingesetzten Ausgangskomponenten stöchiometrisch erforderlich wäre.

Die Weiterkondensation erfolgt vorzugsweise in Gegenwart eines der vorstehend genannten Kondensationskatalysatoren, wobei ebenfalls flüchtige Verbindungen bevorzugt sind. Die Gesamt-Katalysatorkonzentration kann z.B. bis zu 5 Mol/Liter betragen.

Bei der Weiterkondensation kann gegebenenfalls auch eines der vorstehend genannten organischen Lösungsmittel anwesend sein oder zugesetzt werden, wobei während der Vor- und Weiterkondensation gebildetes Lösungsmittel oder zur Vor- oder Weiterkondensation eventuell zugesetztes Lösungsmittel nach beendeter Weiterkondensation vorzugsweise nicht abgedampft wird.

Die Weiterkondensation erfolgt gewöhnlich bei Temperaturen von Raumtemperatur bis 100°C, vorzugsweise Raumtemperatur bis 80°C. Überraschenderweise hat sich gezeigt, daß beim Erhitzen des erhaltenen Lackes auf 40 bis 80°C ohne Abdampfen des Lösungsmittels eine Stabilisierung der Lackviskosität erzielt wird; d.h. die Viskosität bleibt nach erfolgter Polykondensation über längere Zeit im wesentlichen konstant.

Der Vorkondensatlack bzw. der durch Weiterkondensieren erhaltene Lack ist als solcher verwendungsfähig. Gegebenenfalls können jedoch üblich Lackadditive zugesetzt werden, z.B. organische Verdünnungsmittel, Verlaufmittel, Färbemittel (Farbstoffe oder Pigmente), UV-Stabilisatoren, Füllstoffe, Viskositätregler oder Oxidationsinhibitoren.

Die Verarbeitung der Lacke muß innerhalb einer bestimmten Topfzeit erfolgen, die für das Weiterkondensat nach der obengenannten bevorzugten Ausführungsform z.B. mindestens etwa 1 Woche beträgt. Zur Beschichtung werden übliche Beschichtungsverfahren angewandt, z.B. das Tauchen, Fluten, Gießen, Schleudern, Spritzen oder Aufstreichen.

Als Substrate eignen sich beliebige Werkstoffe, z.B. Metalle, Kunststoffe, Keramik, Glas oder Holz. Auch die Form
 5 des Substrats kann beliebig gewählt werden. Besonders vorteilhafte Ergebnisse werden mit kratzempfindlichen Kunststoffen erzielt, z.B. Polymethacrylaten, Polycarbonaten, Polystyrolen, insbesondere mit Poly(diethylenglykol-bis-allylcarbonat).

10

Die Beschichtung wird in Schichtdicken von z.B. 1 bis 100 μm , vorzugsweise 5 bis 50 μm und insbesondere 10 bis 30 μm aufgetragen. Gegebenenfalls kann das Substrat vor
 15 Haftvermittler- oder Primerschicht grundiert werden.

Der aufgetragene Lack wird anschließend ausgehärtet, indem man ihn wärmebehandelt. Zur Aushärtung genügt im allgemeinen ein einige Minuten bis 1 Stunde dauerndes Erhitzen
 20 auf eine Temperatur von 150°C, vorzugsweise 60 bis 130°C. Lediglich im Falle des Vorkondensatlackes können etwas längere Härtingszeiten erforderlich sein, z.B. bis zu 2 Stunden.

25 Der Vorkondensatlack reagiert aufgrund seiner Hydrolyseempfindlichkeit mit der Luftfeuchtigkeit und kann daher wie ein herkömmlicher lufttrocknender Lack angewandt werden.

Falls der Vorkondensatlack oder der weiterkondensierte
 30 Lack aufgrund der Verwendung entsprechender Ausgangskomponenten polymerisierbare Gruppen enthält, kann die aufgetragene Lackschicht zusätzlich auch photochemisch gehärtet werden, z.B. mit UV-Strahlen. In diesem Fall werden der Lackformulierung vorzugsweise Photoinitiatoren zugesetzt.

35

Die nach dem erfindungsgemäßen Verfahren beschichteten Substrate besitzen gute Kratzfestigkeit und Haftung zwischen Überzug und Substrat, wobei die Haftung auf Kunststoffsubstraten durch eine Primerschicht verbessert werden

kann. Die Beschichtungen sind zwischen -20 und $+70^{\circ}\text{C}$ temperaturwechselbeständig. Aufgrund der guten Klarheit und Transparenz der Überzüge eignet sich das erfindungsgemäße Verfahren insbesondere zur kratzfesten Beschichtung von optischen Kunststofflinsen, z.B. Kunststoff-Brillengläsern.

10 Die folgenden Beispiele erläutern die Erfindung.

Beispiel 1

1181 g 3-Glycidoxypropyltrimethoxysilan, 457 g Tetramethoxysilan und 456 g Tetraethyltitanat werden mit 125 g Kieselgel, das mit 135 g 0,001 N HCl beladen ist, bei Raumtemperatur 60 Minuten verrührt, mindestens aber solange, bis bei Zugabe eines Tropfen Wassers kein Niederschlag entsteht. Anschließend wird das Kieselgel abfiltriert. In das klare Filtrat werden bei Raumtemperatur 721 g 0,001 N HCl eingerührt. Es entsteht eine klare, deutlich viskosere Lösung, die bei 70°C unter Verwendung eines Rückflußkühlers 2 Stunden weitergerührt wird. Nach Abkühlen auf Raumtemperatur wird mit 721 g Butanol verdünnt. Die Viskosität dieses Lacks ändert sich um $\leq 3\%$ pro Tag.

Poly(diethylenglykol-bis-allylcarbonat) wird damit durch Tauchlackierung und anschließende Härtung 45 Minuten bei 90°C beschichtet. Wenn mehrere Tauchschritte durchgeführt werden, wird jede neu aufgezoogene Schicht nur ≥ 30 Sekunden bei 90°C angetrocknet; erst nach dem letzten Auftrag wird die Beschichtung 45 Minuten bei 90°C gehärtet. Coatings dieser Art sind klar und transparent und ergeben bei Schichtdicken $\geq 20 \mu\text{m}$ keine bleibende Kratzspur, wenn mit einem Vickers-Diamant unter 50 g Belastung gekratzt wird.

Beispiel 2

- 5 1181 g 3-Glycidoxypropyltrimethoxysilan, 457 g Tetramethoxy-
silan und 655 g Tetrapropylzirkonat werden mit 125 g Kie-
selgel, das mit 135 g 0,1 N HCl beladen ist, bei Raumtempe-
ratur 60 Minuten verrührt, mindestens aber solange, bis
bei Zugabe eines Tropfen Wassers kein Niederschlag entsteht.
- 10 Anschließend wird das Kieselgel abfiltriert. In das klare
Filtrat werden bei Raumtemperatur 721 g 0,1 N HCl einge-
rührt. Es entsteht eine klare, deutlich viskosere Lösung,
die bei Raumtemperatur 60 Minuten weitergerührt wird.
- 15 Diese Lösung wird wie in Beispiel 1 weiterverarbeitet,
wobei eine äußerst kratzfeste Beschichtung auf dem Sub-
strat erhalten wird.

20

25

30

35